

## ISOMÉRIE PLANE

### Définition

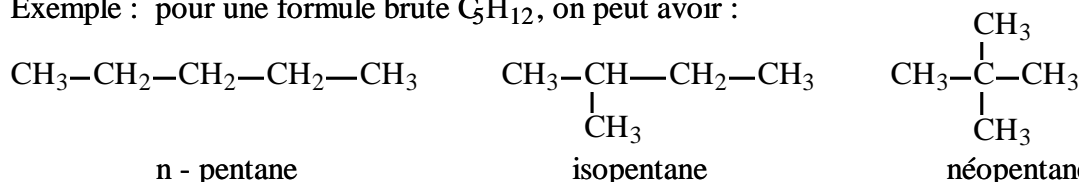
Au sens large du terme, on appelle isomères, des composés chimiques ayant une même formule brute mais des formules développées différentes.

On désigne précisément par l'expression d'isométrie plane, les cas d'isométries pouvant être représentés par des schémas plans. On distingue trois sortes d'isométries planes:

#### a) Isométrie de chaîne

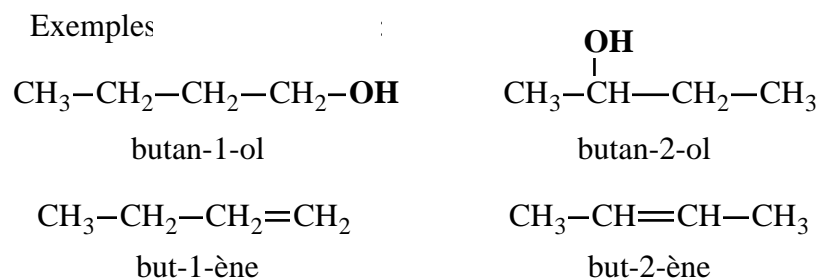
Les squelettes carbonés sont différents:

Exemple : pour une formule brute  $C_5H_{12}$ , on peut avoir :



#### b) Isométrie de position

Le squelette de base est le même mais la position de la fonction diffère.



#### c) Isométrie de fonction

Les fonctions chimiques sont différentes.

• Exemple :  $C_2H_6O$

$CH_3-CH_2-OH$  éthanol (alcool)

$CH_3-O-CH_3$  oxapropane (éther)

Ces deux corps se différencient à la fois par leurs propriétés chimiques et physiques; ils sont porteurs de groupements fonctionnels différents.

Un cas particulier de l'isomérisation de fonction; c'est la TAUTOMÉRIE. Deux tautomères sont deux isomères de fonction pouvant se transformer l'un en l'autre par un équilibre chimique dit de tautomérisation (migration d'un proton).

Exemple : l'équilibre céto-énolique

